(19) 世界知的所有権機関 国際事務局



(43) 国際公開日 2003年11月6日(06.11.2003)

PCT

(10) 国際公開番号 WO 03/090805 A1

(51) 国際特許分類7:

A61K 47/30, 9/00, A61P 27/02

A61L 27/52,

(21) 国際出願番号:

PCT/JP02/08720

(22) 国際出願日:

2002年8月29日(29.08.2002)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(30) 優先権データ:

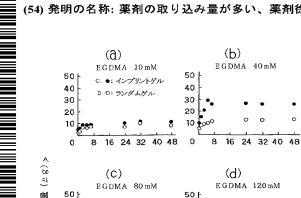
特願2002-127007 2002年4月26日(26.04.2002)

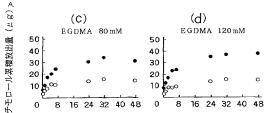
- (71) 出願人: 株式会社メニコン (MENICON CO., LTD.) [JP/JP]: 〒460-0006 愛知県 名古屋市中区 葵三丁目 21番19号 Aichi (JP).
- (72) 発明者: 平谷 治之 (HIRATANI, Haruyuki); 〒487-0032 愛知県 春日井市 高森台五丁目 1 番地 1 0 株式会社 メニコン 総合研究所内 Aichi (JP). アルバレッツ-ロレ ンツォ、カルメン(ALVAREZ-LORENZO,Carmen); サンティアゴ デコンポステラ 15782 ユニバー シダット デ サンティアゴ デ コンポステラ Santiago de Compostela (ES).
- (74) 代理人: 朝日奈宗太, 外(ASAHINA, Sohta et al.); 〒 540-0012 大阪府 大阪市中央区 谷町二丁目2番22号 NSビル Osaka (JP).

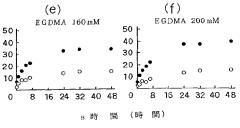
/続葉有]

(54) Title: PROCESS FOR PRODUCTION OF HYDROGEL MATERIAL ENHANCED IN THE INTAKE OF DRUGS AND PERMITTING SUSTAINED RELEASE OF DRUGS

(54) 発明の名称: 薬剤の取り込み量が多い、薬剤徐放可能なヒドロゲル材料の製造方法







- A...CUMULATIVE RELEASE OF TIMOLOL (µG)
 B...TIME (H)
 C...IMPRINT GEL
 D...RANDOM GEL

(57) Abstract: A hydrogel material is produced which enables incorporation of increased amounts of drugs into gel and can release drugs over a prolonged period. A process for the production of hydrogel material enhanced in the intake of drugs and permitting sustained release of drugs, which comprises (a) the step of preparing a monomer mixture fluid containing a target drug, a monomer having a specific functional group capable of forming a physically crosslinked structure together with the target drug, and a crosslinking agent, (b) the step of conducting the polymerization while keeping the complex between the target drug and the monomer, and (c) the step of removing the target drug and unreacted monomer from the resulting polymer.



(81) 指定国 (国内): JP.

添付公開書類: — 国際調査報告書

(84) 指定国 (広域): ヨーロッパ特許 (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, SK, TR).

2文字コード及び他の略語については、定期発行される 各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語 のガイダンスノート」を参照。

(57) 要約:

ゲル内により多くの薬剤を取り込むことができ、かつ薬剤を長時間に渡って放出することが可能なヒドロゲル材料を製造する。薬剤の取り込み量が多い、薬剤徐放可能なヒドロゲル材料の製造方法であって、(a)ターゲット薬剤、該ターゲット薬剤と物理的架橋構造を形成できる特定官能基を有するモノマー、ならびに架橋剤を含んでなるモノマー混合液を得る工程;(b)該ターゲット薬剤と特定官能基を有するモノマーとの間に生じる複合体を維持したまま重合する工程;ならびに(c)該重合体から該ターゲット薬剤と未反応のモノマーを除去する工程、を包含する製造方法。

1

明細書

薬剤の取り込み量が多い、薬剤徐放可能なヒドロゲル材料の製造方法

技術分野

本発明は、疾病治療用薬剤をより多く取り込むことが可能であり、かつ 長時間に渡り薬剤を徐放することができる、薬剤の取り込み量が多い、薬 剤徐放可能なヒドロゲル材料の製造方法に関する。また、本発明のヒドロ ゲル材料の製造方法によって製造されたヒドロゲル材料からなる薬剤徐放 性コンタクトレンズおよび眼内レンズに関する。

背景技術

現在、ドライアイ、緑内障、結膜炎あるいは角膜上皮障害など眼科領域での主要な疾患に対する薬物治療の第一選択は、専ら点眼薬である。点眼薬は、患者にとっては取扱いが簡単でかつ低侵襲というメリットがあり、 医師にとっても取扱い説明が簡単であるため、双方のメリットが大きい。

しかしながら、瞬きによる眼瞼の機械的運動や涙液の置換のために、点眼薬を長時間に渡って眼内に保持しておくことは不可能に近い。点眼薬によって投与された薬剤の99%は、涙液によって涙点から涙小管に洗い流されてしまい、薬効はほとんど期待できないことが知られている(M. Patrick, A. K. mitra, Ophthalmic Drug Delivery Systems, A. K. Mitra(Ed.), Chapter 1, Marcel Dekker, New York(1993))。

すなわち、点眼薬による薬剤の投与は、一般の内服薬と比較して生体有 効利用性が圧倒的に低いのである。したがって、薬効を発揮させるために は頻回の点眼が必要となる。この頻回点眼は、患者にとって煩雑な作業と なるだけでなく、患者の服用コンプライアンスが低下し、治るはずの疾患 も治り難くなることが問題となっている。

さらに、頻回点眼により角結膜上から洗い流され、全身に回る薬剤量も点眼回数に比例して増加する。薬剤の種類によっては、重篤な全身的副作用を引き起こすこともある。眼内においても頻回点眼により、組織内における薬剤濃度は激しく変動し(I. K. Reddy, M. G. Ganesan, Ocular Therapeutics And Drug Delivery, I. K. Reddy(Ed.), Chapter 1, Technomic, Pennsylvania(1996))、眼内局所における副作用の危険性は非常に高くなる。

また、眼疾患がある場合に頻回点眼を行なうと、本来の涙液成分(ムチン、ラクトフェリン、IgA、リゾチーム等)を希釈し洗い流してしまうため、逆に疾患の症状が悪化することも多い。さらには、健常人でも人工 涙液を頻回点眼すると新たに角膜上皮障害が発生したという報告さえある (眼科 New Insight 2, MEDICAL VIEW(1994))。

以上より、眼科領域での疾患に対する薬物治療には、点眼薬が最良であるというわけではなく、点眼薬以外に有効な解決方法がないのが現状なのである。

以上をふまえると、理想的な眼内薬物治療法は、以下のような効果をも たらすものである:

- (a) 薬効の持続性を向上させ、薬剤の生体有効利用性を高める。
- (b) 投与回数を極力減らし患者の服用コンプライアンスを向上させる。
- (c) 投与された薬剤のロスを減らし、副作用を低減させる。
- (d) 患者自身が投与可能(煩雑な作業ではない)である。
- (e) 低侵襲である。

一方、これまでに、コラーゲンシールドやオキュサート(登録商標)などが販売された(M. Friedberg, U. Pleyer, B. J. Mondino, Ophthalmol., 1991, 98, 725-732; S. G. Deshpande, S. Shirolkar, J.

3

Pharm. Pharmacol., 1989, 41, 197-200)。しかし、これらは、プラスチックに起因する装用感の悪さに加え、患者自身の取扱いが許されなかったため医師による装用が必要とされ、患者が頻繁に眼科を訪問しなければならないという欠点を有していた(F. E. Ros, J. W. Tiji, J. A. Faber, CLAO J., 1991, 17, 187-190)。

以上のような背景から理想に近いものは、生体との親和性が高く装用感のよいヒドロゲルを用いた薬剤徐放システムであるとされてきた。実際にこれと同じ発想で市販のソフトコンタクトレンズ(以下、SCLと称す)に薬物を染込ませてこれを患者に装用させるという試みは、Waltman やKaufran らによって1970年にすでに実施されている(S. R. Waltman, H. E. Kaufman, Inv. Ophthalmol., 1970, 9, 250-255;S. M. Podos, B. Becker, C. Asseff, J. Hartstein, Am. J. Ophthalmol., 1972, 73, 336他)。しかし、ヒドロゲル中に拡散した薬剤は、拡散律速にしたがった放出挙動を示すため(M. Negishi, et al, Drug. Dev. Ind. Pharma., 1999, 25, 437-444)、30分以内にほとんどの薬剤は放出されてしまう(M. R. Jain, Bri. Ophthalmol., 1988, 72, 150-154;J. W. Shell, R. Baker, Ann. Ophthalmol., 1974, 6, 1037)。これは、点眼薬1滴の角膜上滞在時間(約5分)と比較すると確かに改善されてはいるものの「薬剤徐放システム」と言うにはほど遠い。

さらに、市販のSCL 1 枚に取込むことのできる薬剤量は非常に少なく、薬効を示すに充分な量の薬剤を保持させることはかなり困難である(A. L. Weiner, Polymeric Drug delivery Systems for the Eye, A. J. Domb(Ed.), Polymeric site-specific pharmacotherapy, John Wiley & Sons, Chichester(1994), 315-346; T. P. Heyman, M. L. McDermott, et al, J. Cat. Ref. Surg., 1989, 15, 169-175)。これらが通常のSCLの持つ最大の欠点であり、このために通常のSCLは薬物キャリアとして

4

の利用法が制限されてきた。

したがって、ゲル内に大量の薬剤を保持でき、ゲル内から薬物を緩やか にかつ長時間に渡って放出する材料が望まれている。

これらの問題点を解決するために、従来から種々の提案がなされている。 例えば、特開昭62-103029号公報には、モノマー混合液中に直接 的に薬剤を挿入し、薬物存在下で重合を行なう方法、ならびに、ポリマー ヒドロゲルを薬物を含まないで製造し、後から薬物の水溶液中で飽和する ことでゲル中に薬物を取り込ませる方法によって製造された、架橋重合さ れた親水性ポリマー、アミノ酸ポリマー、架橋剤、および薬物を治療上の 有効量含有する持効性のポリマーヒドロゲル剤形が記載されている。しか し、薬物を単にポリマーヒドロゲル中に取り込ませただけの技術であり、 この技術を用いても従来のSCLと同様にゲル内に取り込むことが可能な 薬物量は少なく、充分な薬効を発揮することが難しい。また、薬物の徐放 時間も比較的短いという欠点を有している。また、特開昭62-9641 7号公報には、重合成分からなる非架橋性の線状ポリマー中に薬剤を溶解 させ、続く架橋によって薬剤を取り込ませる方法によって製造された、架 橋重合された親水性ポリマー、アミノ酸ポリマー、架橋剤、低級アルキル の極性溶媒、および薬物を治療上有効量含有する持効性のポリマーヒドロ ゲル剤形が記載されている。しかし、この方法では、低級アルコールの極 性溶媒をポリマーの粘度を調整するために加えているため、コンタクトレ ンズ(以下、CLと称す)を作製した際、重合収縮などにより得られたC Lの規格をコントロールするのが非常に難しいという難点がある。

また、一方では、あるゲスト化合物の存在下で、これと相互作用するモノマーを一緒に重合させることで、得られたポリマーに分子認識機能を持たせるという方法は、「分子刷り込み」の方法として知られている。すなわち、ある特定のゲスト分子の周りをプラスチックで固め、その後、プラ

WO 03/090805

スチックを割ってゲスト分子を洗い出せば、プラスチックの表面にゲスト分子と相補的な形をもった穴ができる。こうして得られたポリマー(インプリントポリマー)は、ゲスト分子の非存在下でモノマーを重合して得られるポリマー(ランダムポリマー)よりも分子認識機能に優れるため、カラム分離や人工酵素などへの応用が期待されている。しかしながら、この方法では、分子認識に関して選択性を持たせるために、架橋濃度を60重量%以上にする必要があり、ヒドロゲル材料としての使用は不可能であった。したがって、このような材料は、装用感などの悪さの点から理想的な薬物治療に使用することが不可能であった。さらに、分子認識機能は、ポリマー表面のみで行われるため、そこに吸着できるゲスト分子の量にも限界があった(Molecular and ionic recognition with imprinted polymers、ACS symposium series 703、Chapter 2、15)。

本発明は、前記従来技術に鑑みてなされたものであり、分子認識機能を有し、かつ装用感などが良好で薬物治療に理想的な材料を提供することを目的とする。より詳細には、分子認識機能を有し、ゲル内により多くの薬剤を取り込むことができ、かつ薬剤を長時間に渡って放出することができる、薬剤の取り込み量が多い、薬剤徐放可能なヒドロゲル(インプリントゲル)材料を製造することを目的とする。

発明の開示

本発明は、薬剤の取り込み量が多い、薬剤徐放可能なヒドロゲル材料の製造方法であって、

- (a) ターゲット薬剤、該ターゲット薬剤と物理的架橋構造を形成できる 特定官能基を有するモノマー、ならびに架橋剤を含んでなるモノマー混合 液を得る工程;
 - (b) 該ターゲット薬剤と特定官能基を有するモノマーとの間に生じる複

合体を維持したまま重合する工程; ならびに

(c) 該重合体から該ターゲット薬剤と未反応のモノマーを除去する工程、 を包含する製造方法に関する。

上記製造方法が、さらに、(d) ターゲット薬剤を前記重合体に取り込ませる工程を包含することが好ましい。

上記特定官能基を有するモノマーが、カルボキシル基、スルホン基、およびアミノ基からなる群から選択された少なくとも1種の官能基を有することが好ましい。

上記特定官能基を有するモノマーが、(メタ)アクリル酸、スチレンスルホン酸、ジメチルアミノエチル(メタ)アクリレート、およびジエチルアミノエチル(メタ)アクリレートからなる群から選択された少なくとも1種のモノマーであることが好ましい。

上記モノマー混合液中での架橋剤の濃度が、0.01~10重量%であることが好ましい。

上記モノマー混合液が、さらに親水性モノマーを含むことが好ましい。

上記親水性モノマーが、ヒドロキシエチル(メタ)アクリレート、N, N – ジメチルアクリルアミド、N, N – ジエチルアクリルアミド、N – イソプロピルアクリルアミド、およびN – ビニルピロリドンからなる群から 選択された少なくとも 1 種のモノマーであることが好ましい。

上記ターゲット薬剤が、緑内障治療剤または涙液分泌亢進剤であることが好ましい。

上記緑内障治療剤が、チモロールまたはピロカルピン、あるいはこれら の医療的に許容される塩であることが好ましい。

上記涙液分泌亢進剤が、3-イソブチル-1-メチルキサンチンまたは ブロムヘキシン、あるいはこれらの医療的に許容される塩であることが好 ましい。

7

また、本発明は、上記の製造方法によって製造されたヒドロゲル材料からなる薬剤徐放性コンタクトレンズに関する。

また、本発明は、上記の製造方法によって製造されたヒドロゲル材料からなる薬剤徐放性眼内レンズに関する。

図面の簡単な説明

図1は、架橋剤濃度の異なるインプリントゲルおよびランダムゲルから のチモロールの累積放出量、すなわちゲルに取込むことのできるチモロー ル量を表す。

図2は、インプリントゲルおよびランダムゲルからの塩酸ブロムヘキシンの累積放出量、すなわちゲルに取込むことのできる塩酸ブロムヘキシン量を表す。

発明を実施するための最良の形態

本明細書中では、「・・・(メタ)アクリレート」とは、「・・・アクリレート」および「・・・メタクリレート」の2つの化合物を総称するものであり、また、その他の(メタ)アクリル誘導体についても同様である。

本発明で製造されるヒドロゲル材料の原料モノマー混合液には、「ゲルの骨格を形成するモノマー」として、親水性モノマーを含むことが好ましい。このゲルの骨格を形成するモノマーとしては、(メタ)アクリル酸、ヒドロキシエチル(メタ)アクリレート、ヒドロキシブチル(メタ)アクリレート、エチレングリコールモノ(メタ)アクリレート、2-スルホエチル(メタ)アクリレート、リン含有(メタ)アクリル酸エステル、ジメチルアミノエチル(メタ)アクリレート、ジエチルアミノエチル(メタ)アクリレート、ジエチルアミノエチル(メタ)アクリレート、グリセロール(メタ)アクリレートなどの(メタ)アクリレート系親水性モノマー

8

;ジアセトンアクリルアミド、(メタ)アクリルアミド、ジメチル(メタ) アクリルアミド、ジメチルアミノプロピル(メタ)アクリルアミド、ジ メチルアミノプロピル(メタ)アクリルアミド塩酸塩、N、Nージメチル アクリルアミド、N、N-ジエチルアクリルアミド、N-イソプロピルア クリルアミド、グリセロールアクリルアミド、アクリルアミドーN-ブリ コール酸などのアクリルアミド系親水性モノマー;ビニルスルホン、スチ レンスルホン酸、2-アクリルアミド-2-メチルプロパンスルホン酸な どスルホン系親水性モノマー:(メタ)アクリロイルモルホリン;N-ビ ニルピロリドン:N-ビニルカプロラクタム;N-ビニルオキサゾリン; N-ビニルサクシンイミド:ビニルピリジン:酢酸ビニル:イタコン酸; クロトン酸; N-ビニルイミダゾール; ビニルベンジルアンモニウム塩な どがあげられる。これらのうち透明性、成型性、強度の面から、ヒドロキ シエチル (メタ) アクリレート、N, N-ジメチルアクリルアミド、N, N-ジエチルアクリルアミド、N-イソプロピルアクリルアミド、および N-ビニルピロリドンが好ましく、とくにヒドロキシエチル(メタ)アク リレート、N、N-ジエチルアクリルアミド、N-イソプロピルアクリル アミドが好ましい。

本明細書中において、「物理的架橋構造」とは、「水素結合および/または静電的相互作用(荷電粒子間のクローン力のほかに、双極子および四極子などの多重極子間相互作用を含む)によって生じる架橋構造」のことをいう。

ヒドロゲル材料の原料モノマー混合液には、ターゲット薬剤と物理的架 橋構造を形成できるような「特定官能基を有するモノマー」を含有する。 特定官能基を有するモノマーとしては、カルボキシル基、スルホン基、ま たはアミノ基などを含有する化合物があげられる。例えば、カルボキシル 基を含有する化合物としては、マレイン酸、フマル酸、クロトン酸、イタ

9

コン酸、(メタ) アクリル酸など、スルホン基を含有する化合物としては、ビニルスルホン、スチレンスルホン酸、2-アクリルアミド-2-メチルプロパンスルホン酸など、アミノ基を含有する化合物としては、(メタ) アクリルアミド、ジメチルアミノプロピル(メタ) アクリレート、ジメチルアミノプロピル(メタ) アクリレート、ジメチルアミノプロピル(メタ) アクリレート、ジエチルアミノエチル(メタ) アクリレート、・
ロブチルアミノエチル(メタ) アクリレートなど、またこれらのナトリウム塩、カリウム塩、塩酸塩など種種の塩があげられる。これらのうち、本願発明の効果を充分発揮させる点から、(メタ)アクリル酸、スチレンスルホン酸、ジメチルアミノエチル(メタ) アクリレート、およびジエチルアミノエチル(メタ) アクリレート、およびジエチルアミノエチル(メタ) アクリレート、およびジエチルアミノエチル(メタ) アクリレートが好ましく、特に(メタ) アクリル酸が好ましい。

特定官能基を有するモノマーの配合量は、0.1重量%以上、さらに好ましくは0.5重量%以上である。0.1重量%より少ないと得られたゲル内にターゲット薬剤とそのターゲット薬剤と物理的架橋構造を形成できるような特定官能基の数が少なくなり、充分な薬剤徐放効果を発揮することができなくなる傾向にある。なお、特定官能基を有するモノマーのみで、ヒドロゲル材料として必要な条件を兼ね備えることができるものならば、特定官能基を有するモノマーが100重量%であっても何ら問題はない。

ヒドロゲル材料の原料モノマーには任意のモノマーとして、酸素透過性の良好なヒドロゲル材料を得ようとするためには、ペンタメチルジシロキサニルプロピル(メタ)アクリレート、ペンタメチルジシロキサニルプロピル(メタ)アクリレート、メチルビス(トリメチルシロキシ)シリルプロピル(メタ)アクリレート、トリス(トリメチルシロキシ)シリルプロピル(メタ)アクリレート、モノ[メチルビス(トリメチルシロキシ)シロキシ]ビス(トリメチルシロキシ)シロ

トリス[メチルビス(トリメチルシロキシ)シロキシ]シリルプロピル(メタ) アクリレート、メチルビス(トリメチルシロキシ)シリルプロピル グリセロール (メタ) アクリレート、トリス (トリメチルシロキシ) シリ ルプロピルグリセロール(メタ)アクリレート、モノ「メチルビス(トリ メチルシロキシ)シロキシ]ビス(トリメチルシロキシ)シリルプロピル グリセロール (メタ) アクリレート、トリメチルシリルエチルテトラメチ ルジシロキサニルプロピルグリセロール(メタ)アクリレート、トリメチ ルシリルメチル(メタ)アクリレート、トリメチルシリルプロピル(メタ) アクリレート、トリメチルシリルプロピルグリセロール(メタ)アクリ レート、ペンタメチルジシロキサニルプロピルグリセロール(メタ)アク リレート、メチルビス(トリメチルシロキシ)シリルエチルテトラメチル ジシロキサニルメチル (メタ) アクリレート、テトラメチルトリイソプロ ピルシクロテトラシロキサニルプロピル (メタ) アクリレート、テトラメ チルトリイソプロピルシクロテトラシロキシビス (トリメチルシロキシ) シリルプロピル(メタ)アクリレートなどのシリコン含有(メタ)アクリ レート:トリメチルシリルスチレン、トリス(トリメチルシロキシ)シリ ルスチレンなどのシリコン含有スチレン誘導体:4-ビニルベンジル-2 ', 2', 2'ートリフルオロエチルエーテル、4-ビニルベンジル-2 ', 2', 3', 3', 4', 4', 4'-ヘプタフルオロブチルエーテ ル、4-ビニルベンジル-3',3',3'-トリフルオロプロピルエー テル、4-ビニルベンジル-3', 3', 4', 4', 5', 5', 6' 、6′、6′ーノナフルオロヘキシルエーテル、4 - ビニルベンジル - 4 ', 4', 5', 5', 6', 6', 7', 7', 8', 8', 8'一ウ ンデカフルオロオクチルエーテル、o-フルオロスチレン、m-フルオロ スチレン、pーフルオロスチレン、トリフルオロスチレン、パーフルオロ スチレン、pートリフルオロメチルスチレン、oートリフルオロメチルス

チレン、m-トリフルオロメチルスチレンなどのフッ素含有スチレン誘導 体: 2, 2, 2-トリフルオロエチル (メタ) アクリレート、2, 2, 3 , 3-テトラフルオロプロピル(メタ)アクリレート、2, 2, 3, 3, 3-ペンタフルオロプロピル(メタ)アクリレート、2,2,2ートリフ ルオロー1ートリフルオロメチルエチル(メタ)アクリレート、2,2, 3, 3-テトラフルオローtertーペンチル(メタ)アクリレート、2 , 2, 3, 4, 4, 4 − ヘキサフルオロブチル (メタ) アクリレート、2 , 2, 3, 3, 4, 4-ヘキサフルオロブチル (メタ) アクリレート、2 , 2, 3, 4, 4, 4-ヘキサフルオローtert-ヘキシル(メタ)ア クリレート、2、2、3、3、4、4、4-ヘプタフルオロブチル(メタ) アクリレート、2, 2, 3, 3, 4, 4, 5, 5-オクタフルオロペン チル (メタ) アクリレート、3, 3, 4, 4, 5, 5, 6, 6ーオクタフ ルオロヘキシル(メタ)アクリレート、2,3,4,5,5,5-ヘキサ フルオロー2.4-ビス(トリフルオロメチル)ペンチル(メタ)アクリ レート、2、2、3、3、4、4、5、5、5 - ノナフルオロペンチル(メタ) アクリレート、2, 2, 3, 3, 4, 4, 5, 5, 6, 6, 7, 7 ドデカフルオロヘプチル(メタ)アクリレート、3,3,4,4,5, 5, 6, 6, 7, 7, 8, 8 – ドデカフルオロオクチル (メタ) アクリレ ート、3, 3, 4, 4, 5, 5, 6, 6, 7, 7, 8, 8, 8ートリデカ フルオロオクチル (メタ) アクリレート、2, 2, 3, 3, 4, 4, 5, 5, 6, 6, 7, 7, 7-トリデカフルオロヘプチル (メタ) アクリレー
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 1.
 < 10-ヘキサデカフルオロデシル(メタ)アクリレート、3,3,4,4 、 5、 5、 6、 6、 7、 7、 8、 8、 9、 9、 10、 10、 10 - ヘプタ デカフルオロデシル (メタ) アクリレート、3, 3, 4, 4, 5, 5, 6 . 6, 7, 7, 8, 8, 9, 9, 10, 10, 11, 11-オクタデカフ

ルオロウンデシル (メタ) アクリレート、3, 3, 4, 4, 5, 5, 6, 6, 7, 7, 8, 8, 9, 9, 10, 10, 11, 11, 11ーノナデカ フルオロウンデシル(メタ)アクリレート、3,3,4,4,5,5,6 , 6, 7, 7, 8, 8, 9, 9, 10, 10, 11, 11, 12, 12-エイコサフルオロドデシル (メタ) アクリレート、2-ヒドロキシー4, 4. 5. 5. 6. 7. 7. 7 - オクタフルオロー6 - トリフルオロメチル $^{\text{N}}$ (メタ) アクリレート、2-ヒドロキシー4、4、5、5、6、 6、7、7、8、9、9、9ードデカフルオロー8ートリフルオロメチル ノニル (メタ) アクリレート、2-ヒドロキシー4、4、5、5、6、6 *、* 7 *、* 7 *、* 8 *、* 8 *、* 9 *、* 9 *、* 1 0 *、* 1 1 *、* 1 1 *,* 1 1 *–* ヘキサデカフルオ ロー10-トリフルオロメチルウンデシル(メタ)アクリレートなどのフ ッ素含有アルキル (メタ) アクリレート:特開平2-188717号公報、 特開平2-213820号公報および特開平3-43711号公報に開示 されているマクロモノマーなどを含めることが考えられ、また、強度的に 優れたヒドロゲル材料を得ようとするためには、メチル(メタ)アクリレ ート、エチル (メタ) アクリレート、プロピル (メタ) アクリレート、n ーブチル(メタ)アクリレート、tertーブチル(メタ)アクリレート、 イソブチル (メタ) アクリレート、n-ペンチル (メタ) アクリレート、 tertーペンチル (メタ) アクリレート、ヘキシル (メタ) アクリレー ト、2-メチルブチル(メタ)アクリレート、ヘプチル(メタ)アクリレ ート、オクチル(メタ)アクリレート、2-エチルヘキシル(メタ)アク リレート、ノニル (メタ) アクリレート、デシル (メタ) アクリレート、 ドデシル (メタ) アクリレート、ステアリル (メタ) アクリレート、シク ロペンチル(メタ)アクリレート、シクロヘキシル(メタ)アクリレート などの直鎖状、分岐鎖状、環状のアルキル(メタ)アクリレート;スチレ ン:o - メチルスチレン、m - メチルスチレン、p - メチルスチレン、p

13

ヒドロゲル材料の原料モノマー混合液に加えられる、化学的架橋を形成 するための「架橋剤」としては、一般的使われている架橋剤であれば何ら 問題はない。この架橋剤としては、ブタンジオールジ(メタ)アクリレー ト、エチレングリコールジ(メタ)アクリレート、ジエチレングリコール ジ(メタ)アクリレート、トリエチレングリコールジ(メタ)アクリレー ト、プロピレングリコールジ(メタ)アクリレート、ジプロピレングリコ ールジ (メタ) アクリレート、ジビニルベンゼン、アリル (メタ) アクリ レート、ビニル(メタ)アクリレート、トリメチロールプロパントリ(メ タ)アクリレート、メタクリロイルオキシエチル(メタ)アクリレート、 ジアリルフマレート、ジアリルフタレート、アジピン酸ジアリル、アジピ ン酸ジビニル、トリアリルジイソシアネート、 α -メチレンーN-ビニル ピロリドン、4-ビニルベンジル(メタ)アクリレート、3-ビニルベン ジル (メタ) アクリレート、2、2-ビス ((メタ) アクリロイルオキシ フェニル) ヘキサフルオロプロパン、2,2-ビス((メタ)アクリロイ ルオキシフェニル)プロパン、1,4-ビス(2-(メタ)アクリロイル オキシヘキサフルオロイソプロピル)ベンゼン、1,3-ビス(2-(メ ϕ) アクリロイルオキシヘキサフルオロイソプロピル) ベンゼン、1 , 2ービス(2-(メタ)アクリロイルオキシヘキサフルオロイソプロピル) ベンゼン、1、4-ビス(2-(メタ)アクリロイルオキシイソプロピル) ベンゼン、1、3-ビス(2-(メタ)アクリロイルオキシイソプロピ

ル)ベンゼン、1,2-ビス(2-(メタ)アクリロイルオキシイソプロピル)ベンゼン、N,N'-ビスアクリロイルシスタミン、メチレンビスアクリルアミドなどがあげられる。これらは、単独または2種以上を混合して用いることができる。これらの中では、ヒドロゲル材料の柔軟性を適度にコントロールでき、良好な機械的強度を付与し、共重合性を向上させる効果が大きいため、ブタンジオールジ(メタ)アクリレート、エチレングリコールジ(メタ)アクリレートが好ましい。

架橋剤の配合量は0.01~10重量%、さらに好ましくは0.05~5重量%である。0.01重量%より少ないと得られた材料が製品(例えば、CL、眼内レンズなど)として必要な形状を保持できなくなる傾向にあり、10重量%より多いと得られた製品が硬く装用感などが悪くなる傾向にあるため好ましくない。

「ターゲット薬剤」としては、特定官能基を有するモノマーと物理的架橋構造を形成できるような薬剤を適宜選択すればよい。ターゲット薬剤としては、抗生物質、抗ウイルス剤、抗炎症剤、ステロイド、ペプチド、ポリペプチド、抗アレルギー剤、αーアドレナリン遮断剤、βーアドレナリン遮断剤、抗白内障剤、緑内障治療剤、眼薬、涙液分泌亢進剤、眼の局部的なまたは部分的な麻酔薬などがあげられる。特に眼科領域での薬物による疾患治療や市場での要求性の点で、緑内障治療剤または涙液分泌亢進剤が好ましい。緑内障治療剤としては、特定官能基を有するモノマーと比較的強い物理的架橋構造を形成できる点で、チモロール、ピロカルピンおよびこれらの医療的に許容される塩が好ましい。涙液分泌亢進剤としては、エレドニゾン、グルタチオン、レチノールパルミテート、アテノール、3ーイソブチルー1ーメチルキサンチン、シクロフォスファミド、ブロムへキシン、シクロスポリン酸、ならびにこれらの医療的に許容される塩および同様のものがあげられる。なかでも、特定官能基を有するモノマーと比

15

較的強い物理的架橋構造を形成できる点で、3-イソブチル-1-メチル キサンチン、ブロムヘキシンおよびこれらの医療的に許容される塩が好ま しい。眼の局部的なまたは部分的な麻酔薬としては、リドカイン、コカイ ン、ベノキシネート、ジブカイン、プロパラカイン、テトラカイン、エチ ドカイン、プロカイン、ヘキシルカイン、ブピバカイン、メピカイン、プ リロカイン、クロロプロカインなどがあげられる。眼薬または他の薬剤と しては、イドクスリウジン、カルバコール、ベタネコール、テトラサイク リン、エピネフリン、フェニレフリン、エセリン、ホスホリン、デメカリ ウム、シクロペントレート、ホマトロピン、スコポラミン、クロルテトラ サイクリン、パシトラシン、ネオマイシン、ポリミキシン、グラミシジン、 オキシテトラサイクリン、クロラムフェニコール、ゲンタマイシン、ペニ シリン、エリスロマイシン、スルファセタミド、ポリミキシンB、トブラ マイシン、イソフルロフェート、フルロメタロン、デキサメタゾン、ヒド ロコルチゾン、フルロシノロン、メドリゾン、ポレドニゾロン、メチルプ レドニゾロン、ベタメタゾン、トリアムシノロン、インターフェロン、ク ロモリン、パントテン酸、パントテノール、N、N-ジメチル-tran s-2-フェニルシクロプロピルアミン、タウリン、アミノ酸(アスパラ ギン酸、アルギニン、グルタミン酸など)、ビタミンA₁(レチノール)、 ビタミンA。(3 -デヒドロレチノール)、ビタミンA₃、ビタミンB₁(チアミン)、ビタミンB。(リボフラビン)、ビタミンC(アスコルビン 酸)、ビタミンD。(エルゴカシフェノール)、ビタミンD。(コレカシ フェロール)、ならびに、これらの医療的に許容される塩および同様のも のがあげられる。

本明細書中において、「医療的に許容される塩」とは、親化合物の医薬 的性質(例えば、毒性、効率など)に有意に、逆に影響をおよぼさない親 化合物の塩を意味する。本発明において医薬的に許容される塩としては、

塩化物、ヨウ化物、臭化物、塩酸塩、酢酸塩、硝酸塩、ステアリン塩、リン酸塩、硫酸塩などがあげられる。

ターゲット薬剤は、0.1重量%以上であることが好ましい。さらには 0.5重量%以上が好ましい。ターゲット薬剤の含有量の上限としては、 モノマー混合液にターゲット薬剤が溶解できなくなる濃度(飽和濃度)で あり、使用するターゲット薬剤によって大きく異なる。飽和濃度は、例えば、チモロールであれば5重量%程度であり、塩酸ブロムヘキシンであれば、3重量%程度である。また、0.1重量%より少ないとゲルが所望の 治療効果を発揮することができない傾向にある。

本発明において、「ターゲット薬剤」とそのターゲット薬剤と物理的架 橋構造を形成できるような「特定官能基を有するモノマー」との間に生ず る複合体を維持したまま重合が完了しなくてはならない。そこで、「ター ゲット薬剤」と「特定官能基を有するモノマー」との好ましい組合せとし ては、表1の組み合わせがあげられる。

表 1

ターゲット薬剤	特定官能基を有するモノマー
チモロール	(メタ) アクリル酸 および/または スチレンスルホン酸
ピロカルピン	(メタ) アクリル酸 および/または スチレンスルホン酸
3-イソブチル-1 -メチルキサンチン	(メタ) アクリル酸 および/または スチレンスルホン酸
ブロムヘキシン	(メタ) アクリル酸 および/または スチレンスルホン酸

重合方法は、ラジカル重合開始剤を重合成分に配合したのち、室温~約 130℃の温度範囲で徐々または段階的に加熱する方法、あるいはマイク 口波、紫外線、放射線(γ線)などの電磁波を照射する方法が考えられる。 重合は、塊状重合法、溶媒などを用いた溶液重合法、またはその他の方法 によってなされてもよい。

17

前記ラジカル重合開始剤の代表例としては、例えば、アゾビスイソブチロニトリル(AIBN)、アゾビス-2, 4-ジメチルバレロニトリル(V-65)、ベンゾイルパーオキサイド、t-ブチルハイドロパーオキサイド、クメンハイドロパーオキサイドなどがあげられる。これらは、単独でまたは2種以上を混合して用いることができる。

なお、電磁波照射などを利用して重合させる場合には、光重合開始剤や 増感剤をさらに添加することが好ましい。

光重合開始剤としては、例えば、メチルオルソベンゾイルベンゾエート、 メチルベンゾイルフォルメート、ベンゾインメチルエーテル、ベンゾイン エチルエーテル、ベンゾインイソプロピルエーテル、ベンゾインイソブチ ルエーテル、ベンゾイン-n-ブチルエーテルなどのベンゾイン系光重合 開始剤;2-ヒドロキシ-2-メチル-1-フェニルプロパン-1-オン (ダロキュア(登録商標) 1173)、p-4ソプロピル $-\alpha-$ ヒドロキ シイソブチルフェノン、p-t-ブチルトリクロロアセトフェノン、2, 2-iジメトキシー2-iフェニルアセトフェノン、 α , $\alpha-i$ ジクロロー4-iフェノキシアセトフェノン、N.N-テトラエチル-4.4-ジアミノベ ンゾフェノンなどのフェノン系光重合開始剤;1-ヒドロキシシクロヘキ シルフェニルケトン:1-フェニル-1.2-プロパンジオン-2-(o ーエトキシカルボニル)オキシム;2-クロロチオキサントン、2-メチ ルチオキサントンなどのチオキサントン系光重合開始剤:ジベンゾスバロ ン:2-エチルアンスラキノン:ベンゾフェノンアクリレート:ベンゾフ ェノン:ベンジルなどがあげられる。これらは、単独でまたは2種以上を 混合して用いることができる。

前記重合開始剤や増感剤の使用量は、充分な速度で重合反応を進行させるためには、0.002重量%以上、なかんずく0.01重量%以上となるように調整することが好ましく、また得られるヒドロゲル材料に気泡が

発生するおそれをなくすためには、10重量%以下、なかんずく2重量% 以下となるように調整することが好ましい。

本発明において、ターゲット薬剤と、そのターゲット薬剤と物理的架橋 構造を形成できるような特定官能基を有するモノマーとの間に生ずる複合 体を維持したまま重合が完了できるように、適宜条件を変更してもよい。

重合後、未反応モノマーやターゲット薬剤を除去するために使用する大 過剰量の洗浄溶液は、水、食塩水;希塩酸;水酸化ナトリウム水溶液;ま たは、メタノール、エタノール、プロパノールなどのアルコール;あるい は、これらの混合溶液が考えられる。

本発明の薬剤の取り込み量が多い、薬剤徐放可能なヒドロゲル材料は、以下の方法によって製造することができる。すなわち、ヒドロゲル材料のモノマー混合液(ターゲット薬剤と物理的架橋構造を形成できるような特定官能基を有するモノマー、架橋剤、ターゲット薬剤、重合開始剤、さらに必要であればゲルの骨格を形成するモノマー)を調製し、そのモノマー混合液を成形型に注入し、成形型の型締めを行なう。この成形型に紫外線を照射することによりモノマー混合液を重合させ、その後、脱型を行ない、得られたヒドロゲル材料を大過剰量の0.9重量%食塩水によって、3日以上洗浄し、この材料内に存在する未反応モノマー、ターゲット薬剤を除去する。こうして得られたヒドロゲル材料に再度、同一のターゲット薬剤を組み込むため、ターゲット薬剤を溶解もしくは懸濁させた水溶液中にヒドロゲル材料を1時間〜数日間浸漬することで薬剤の取り込み量が多い、薬剤徐放可能なヒドロゲル材料を得ることができる。

前記のようにして得られるヒドロゲル材料を用いて薬剤徐放性の、眼用 レンズ (コンタクトレンズ、眼内レンズなど)、眼表面シート (角膜バン テージシート、結膜バンテージシートなど)、人工水晶体 (水晶体嚢内に 充填させ、生体の水晶体と同等な屈折矯正機能を有する透明な人工代替物 WO 03/090805

PCT/JP02/08720

)、人工硝子体(硝子体内に充填させ、生体の硝子体と同等な機能を有する透明な人工代替物)、眼内埋植物(強膜プラグ(網膜、硝子体などの眼の奥部の組織へ薬剤を到達させるための埋植物)など)、鼻腔内用薬物徐放キャリア、口腔内用薬物徐放キャリア、涙点プラグなどに用いることができる。これらを作製する方法としては、例えば、前記重合体にたとえば切削、研磨などの機械加工を施し、所望の形状の製品を得る方法があるが、その他に所望の形状を与える成形型を用意し、この型のなかで前記各成分を直接重合して成形する方法がある。この場合には、得られた製品には必要に応じて機械的な仕上げ加工を施してもよい。

以下に実施例および比較例を挙げて本発明を詳しく説明するが、本発明 はこれらの例に限定されることを意味するものではない。

実施例1~6:インプリントゲル(チモロール)

ヒドロゲル材料の原料モノマーとして、N, Nージエチルアクリルアミド(DEAA;ゲルの骨格を形成するモノマー)、メタクリル酸(MAAc;特定官能基を有するモノマー)、エチレングリコールジメタクリレート(EGDMA;架橋剤)を、それぞれ蒸留によって精製したものを使用した。

光重合開始剤としては、あらかじめ蒸留によって精製した2-ヒドロキシー2-メチルー1-フェニルプロパンー1-オン(ダロキュア(登録商標)1173)を使用した。

ヒドロゲル材料に取り込ませるターゲット薬剤としては、以下に示すチ モロールマレイン酸塩(チモロール)を使用した:

紫外線照射装置(アイグラフィックス株式会社製UX0302-03; 測定波長365nm)によって、室温下、照射強度 $11mW/cm^2$ にて、成形型および成形型中のモノマー混合液に紫外線を50分間照射させ、紫外線照射重合を行なった。

重合終了後、成形型を開型し、試験試料を取り出した。

得られた試験試料(インプリントゲル)は、大過剰量の0.9重量%食塩水によって3日以上洗浄し、ゲル中に存在する未反応モノマーおよびチモロールを除去した。その後、膨潤状態のゲルを直径16mmのコルクボーラーで打ち抜き、さらに4日間水洗いを行なった。

ついで、得られたプレート状(直径:16mm)の乾燥した試験試料(ゲル)1枚を2mMチモロール水溶液10mLが入ったバイアル瓶中に3 7℃で3日間保存し、チモロールを吸着させた。

比較例1~6:ランダムゲル

チモロールの非存在下で重合させること以外は、実施例1~6と同様の 方法によって試験試料(ランダムゲル)を得た。

ダロキュア EGDMA DEAA チモロール MAAc μ g (mM) mL μL μ g μ g 実施例1 7.92(10)実施例2 31.68(40) 実施例3 63. 36(80) 43.25 実施例4 95.04(120) 実施例5 126. 72(160) 実施例6 158. 40(200) 20 34.4 2.0 7.92(10)比較例1 比較例2 31. 68 (40) 比較例3 63.36(80) 比較例4 95.04(120) 比較例5 126. 72(160) 比較例6 158. 40(200)

表 2 試験試料の配合量

実施例7:インプリントゲル(塩酸ブロムヘキシン)

チモロール43.25 μ gを塩酸ブロムへキシン20.6 μ gに変更した以外は、実施例4と同様の方法によって試験試料(インプリントゲル)を得た。

ついで、得られたプレート状(直径 1 6 mm)の乾燥した試験試料(ゲル) 1 枚を 0.5 mM塩酸ブロムヘキシン水溶液 5 mLが入ったバイアル 瓶中に 3 7℃で 3 日間保存し、塩酸ブロムヘキシンを吸着させた。

ターゲット薬剤として使用した塩酸ブロムヘキシンは、以下に示す構造 を有する:

22

$$H_3C$$
 \longrightarrow NH \longrightarrow CH_2 \longrightarrow Br

比較例7:ランダムゲル

塩酸ブロムヘキシンの非存在下で重合させること以外は、実施例7と同様の方法によって試験試料(ランダムゲル)を得た。

(薬剤徐放試験)

WO 03/090805

前記実施例および比較例においてプレート状試験試料にターゲット薬剤を吸着させた後、試験試料をバイアル瓶から取り出し、蒸留水で数秒間すすいだ後、直ちに0.9重量%食塩水10mLが入ったバイアル瓶に移し替えた。なお、この間、温度は常に37℃を維持した。

このバイアル瓶から溶液の一部(600μ L/回)を定期的に採取し、自記分光光度計(株式会社島津製作所製 UV-3150)を用いて特定の波長(チモロールは295nm、塩酸ブロムヘキシンは245nm)における吸光度を測定した。測定後、定期的に取り出した溶液は、元のバイアル瓶には戻さず、代わりに採取した溶液と同量の0.9重量%食塩水を加えた。

得られた吸光度の値から、検量線を用いてターゲット薬剤放出量を定量 した。

図1に各架橋剤濃度におけるゲルからのチモロール放出挙動を示す(架 橋剤濃度の異なるインプリントゲルおよびランダムゲルからのチモロール の累積放出量、すなわちゲルに取込むことのできるチモロール量を表す)。

図2に架橋剤濃度120mMのゲルからの塩酸ブロムヘキシン放出挙動を示す(架橋剤濃度120mMのインプリントゲルおよびランダムゲルか

23

WO 03/090805 PCT/JP02/08720

らの塩酸ブロムヘキシンの累積放出量、すなわちゲルに取込むことのでき る塩酸ブロムヘキシン量を表す)。

ここで、試験試料 (プレート状ゲル) は、含水状態でゲルの体積がロット 間ですべて同一になるように設計したものを用いた。

EGDMA濃度 凡例 EGDMA濃度 凡例 実施例1 比較例1 10 mM10 mM実施例2 比較例2 40 mM40 mM比較例3 実施例3 80 mM80mM \bigcirc 比較例4 実施例4 120mM 120mM 比較例 5 実施例 5 160mM 160mM

比較例 6

比較例7

200mM

120mM

実施例6

実施例7

200mM

120mM

表3

図1に示された結果から、架橋剤濃度が低い場合、プレート状ゲル1枚 に仕込めるチモロール量について、インプリントゲルとランダムゲルとの 間に有意差は認められなかった。

インプリントゲルの場合、架橋剤濃度の増加に伴い仕込めるチモロール 量も増加し、ランダムゲルの2倍以上のチモロールを取込むことが可能で あった。

ランダムゲルの場合、ゲルに取込むことのできるチモロール量は、架橋 剤濃度に依存せずほぼ一定の値を示した。

また、図2に示された結果から、架橋剤濃度120mMのインプリント ゲルの場合、取り込むことができる塩酸ブロムヘキシン量は、ランダムゲ ルの約2倍であった。また、その取り込まれた塩酸ブロムヘキシンは、1 20時間以上に渡りゆっくりと放出することを示した。

インプリントゲルとランダムゲルの配合組成比およびその膨潤挙動は全

く同じであるが、ゲル中のポリマー鎖のモノマー配列が唯一異なる。イン プリントゲルは、ターゲット薬剤の立体構造に相補的な形の穴を持つため、 そのような部位を持たないランダムゲルに比べて、より多くのターゲット 薬剤を効果的に取込むことができたと考えられる。

さらに、同一配合組成からなるゲルでも本願発明の技術を用いて重合すれば、得られたゲルはより高い親和性で、かつより多くのターゲット薬剤を吸着できた。

産業上の利用可能性

本発明によって得られたヒドロゲル(インプリントゲル)材料は、同一組成からなる従来型のヒドロゲル(ランダムゲル)材料に比べ、取り込むことの可能な薬剤量が2~3倍となり、単位体積当たりのゲルへの薬剤の取り込み量が大幅に改善され、薬効を得るために充分な薬剤量をゲル内に確保する効果を奏する。

また、本発明によって得られたヒドロゲル(インプリントゲル)材料は、 取り込まれた薬剤を24時間以上に渡りゆっくりと放出するため、点眼直 後に起こる急激な薬剤濃度上昇による眼内局所における副作用の危険性、 頻回点眼による涙液成分の希釈・洗い流しによる眼疾患の悪化などが著し く減少し、長時間に渡り薬剤を徐放させる効果を奏する。さらに、この効 果によって、点眼薬の頻回投与の必要性がなくなり、患者のコンプライア ンスも向上し、疾患に対しより簡便にかつ安全な薬剤投与を行なうことが できるようになる効果を奏する。

請求の範囲

25

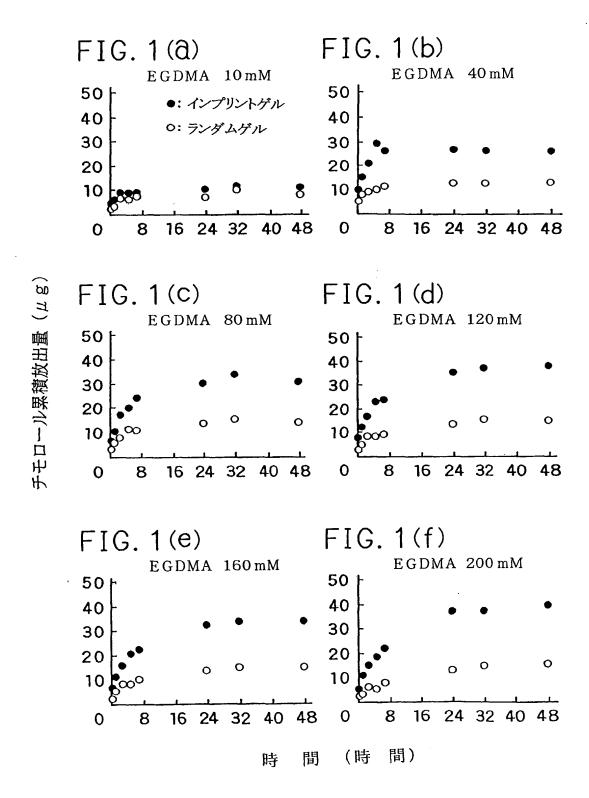
1. 薬剤の取り込み量が多い、薬剤徐放可能なヒドロゲル材料の製造方法であって、

- (a) ターゲット薬剤、該ターゲット薬剤と物理的架橋構造を形成できる特定官能基を有するモノマー、ならびに架橋剤を含んでなるモノマー 混合液を得る工程;
- (b) 該ターゲット薬剤と特定官能基を有するモノマーとの間に生じる 複合体を維持したまま重合する工程;ならびに
- (c) 該重合体から該ターゲット薬剤と未反応のモノマーを除去する工程、

を包含する製造方法。

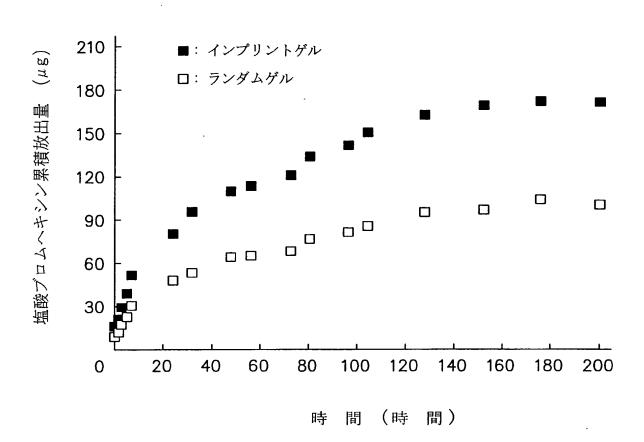
- 2. さらに、(d) ターゲット薬剤を前記重合体に取り込ませる工程を包含する請求の範囲第1項記載の製造方法。
- 3. 前記特定官能基を有するモノマーが、カルボキシル基、スルホン基、 およびアミノ基からなる群から選択された少なくとも1種の官能基を有 する請求の範囲第1項または第2項記載の製造方法。
- 4. 前記特定官能基を有するモノマーが、(メタ)アクリル酸、スチレンスルホン酸、ジメチルアミノエチル(メタ)アクリレート、およびジエチルアミノエチル(メタ)アクリレートからなる群から選択された少なくとも1種のモノマーである請求の範囲第3項記載の製造方法。
- 5. 前記モノマー混合液中での架橋剤の濃度が、0.01~10重量%である請求の範囲第1項、第2項、第3項または第4項記載の製造方法。
- 6. 前記モノマー混合液が、さらに親水性モノマーを含む請求の範囲第1項、第2項、第3項、第4項または第5項記載の製造方法。
- 7. 前記親水性モノマーが、ヒドロキシエチル(メタ)アクリレート、N

- , N-ジメチルアクリルアミド、N, N-ジエチルアクリルアミド、N イソプロピルアクリルアミド、およびN-ビニルピロリドンからなる 群から選択された少なくとも1種のモノマーである請求の範囲第6項記載の製造方法。
- 8. 前記ターゲット薬剤が、緑内障治療剤または涙液分泌亢進剤である請求の範囲第1項、第2項、第3項、第4項、第5項、第6項または第7項記載の製造方法。
- 9. 前記緑内障治療剤が、チモロールまたはピロカルピン、あるいはこれらの医療的に許容される塩である請求の範囲第8項記載の製造方法。
- 10. 前記涙液分泌亢進剤が、3-イソブチル-1-メチルキサンチンまた はブロムヘキシン、あるいはこれらの医療的に許容される塩である請求 の範囲第8項記載の製造方法。
- 11. 請求の範囲第1項、第2項、第3項、第4項、第5項、第6項、第7項、第8項、第9項または第10項記載の製造方法によって製造された ヒドロゲル材料からなる薬剤徐放性コンタクトレンズ。
- 12. 請求の範囲第1項、第2項、第3項、第4項、第5項、第6項、第7項、第8項、第9項または第10項記載の製造方法によって製造された ヒドロゲル材料からなる薬剤徐放性眼内レンズ。



2/2

FIG. 2



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP02/08720

	A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER			
Int.	Cl ⁷ A61L27/52, A61K47/30, 9/00), A61P27/02		
According t	to International Patent Classification (IPC) or to both na	ational classification and IPC		
B. FIELD	S SEARCHED			
	ocumentation searched (classification system followed	by classification symbols)		
Int.	Cl ⁷ A61L15/00-33/18			
	tion searched other than minimum documentation to the			
	uyo Shinan Koho 1926-1996 i Jitsuyo Shinan Koho 1971-2002	Jitsuyo Shinan Toroku Koho Toroku Jitsuyo Shinan Koho		
	-	-		
	data base consulted during the international search (nam			
	STN), MEDLINE(STN), BIOSIS(STN) S(JICST FILE)	, EMBASE(STN), WFI/L(QO	ESTEL),	
0010	(UICSI FIDE)			
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT			
Category*	Citation of document, with indication, where ap	propriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.	
Х	BYRNE, M.E. et al., Molecular	1	1,2,5	
Y	hydrogels, Adv. Drug. Deliv.		3,4,6-12	
	Vol.54, No.1, pages 149 to 16 154, Fig. 3; page 159, left of			
	154, fig. 3; page 139, leic C	column, lines 25 co 31	,	
Х	MAEDA, M. et al., Molecular a	and Ionic Recognition	1-5	
Y	with Imprinted Polymers: A Br	rief Overview, ACS	6-12	
	Symposium Series, 1998, No.70			
	particularly, page 1, lines 1 lines 45 to 53	14 to 22; page 3,		
	lines 45 to 55			
Y	TANAKA, T. et al., Polymer Ge		6,7	
	and Recover Molecules, Farada			
	Vol.102, pages 201 to 206, pa lines 8 to 12	articularly, page 203,		
	lines o co iz			
		9		
× Furth	er documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.		
* Specia	I categories of cited documents:	"T" later document published after the inte	rnational filing date or	
"A" docum	nent defining the general state of the art which is not ered to be of particular relevance	priority date and not in conflict with the understand the principle or theory und	he application but cited to	
	document but published on or after the international filing	"X" document of particular relevance; the	claimed invention cannot be	
date "L" docum	ent which may throw doubts on priority claim(s) or which is	considered novel or cannot be conside step when the document is taken alone		
cited to establish the publication date of another citation or other		"Y" document of particular relevance; the considered to involve an inventive step	claimed invention cannot be	
special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other		combined with one or more other such	documents, such	
means "P" document published prior to the international filing date but later		combination being obvious to a person document member of the same patent		
than the priority date claimed				
	actual completion of the international search	Date of mailing of the international search 12 November, 2002 (
25 U	october, 2002 (25.10.02)	12 November, 2002 (12.11.02)	
Name and mailing address of the ISA/ Japanese Patent Office		Authorized officer		
Japanese Patent Office				
Facsimile No.		Telephone No.		

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP02/08720

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No
Y	EP 219208 A2 (Bausch & Lomb Inc.), 22 April, 1987 (22.04.87), Claims 1, 6, 9, 12, 14 & US 4668506 A	8,9,11,12
Y	& CA 1277236 C & DE 3685793 G JP 06-271478 A (Otsuka Pharmaceutical Co., Ltd.), 27 September, 1994 (27.09.94), Par. No. [0004] (Family: none)	10

Form PCT/ISA/210 (continuation of second sheet) (July 1998)

A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC))

Int. $Cl^7 A61L27/52$, A61K47/30, 9/00, A61P27/02

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int. $C1^7$ A61L15/00-33/18

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

日本国実用新案公報

1926-1996年

日本国公開実用新案公報

1971-2002年

日本国実用新案登録公報

1996-2002年

日本国登録実用新案公報

1994-2002年

国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語)

CA (STN), MEDLINE (STN), BIOSIS (STN),

EMBASE (STN), WPI/L (QUESTEL), JOIS (JICSTファイル)

C. 関連すると認められる文献

	コ と 仲 の りょうち 入 間 人	
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X Y	BYRNE, M.E. et al. Molecular imprinting within hydrogels, Adv. Drug. Deliv. Rev., 2002 Jan, Vol. 54, No. 1, p. 149-161, 特に第154頁FIG. 3、第159頁左欄第25行~第31行等参照	1, 2, 5 3, 4, 6–12
X Y	MAEDA, M. et al. Molecular and Ionic Recognition with Imprinted Polymers: A Brief Overview, ACS Symposium Series, 1998, No. 703, p. 1-8, 特に第1頁第14行~第22行、第3頁第45行~第53行参照	1-5 6-12

区欄の続きにも文献が列挙されている。

□ パテントファミリーに関する別紙を参照。

* 引用文献のカテゴリー

- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献(理由を付す)
- 「〇」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献

- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって 出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論 の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

25.10.02

国際調査報告の発送日

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/JP) 郵便番号100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官 (権限のある職員) 岡崎 美穂 4C 3039

電話番号 03-3581-1101 内線 3452

C (続き). 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
Y	TANAKA, T. et al. Polymer Gels that can Recognize and Recover Molecules, Faraday Discuss., 1996, Vol. 102, p. 201-206, 特に第203頁第8行~第12行参照	6, 7
Y	EP 219208 A2 (BAUSCH & LOMB INCORPORATED) 1987.04.22, 請求項1,6,9,12,14参照 & US 4668506 A & JP 62-103029 A & CA 1277236 C & DE 3685793 G	8, 9, 11, 12
Y	JP 06-271478 A (大塚製薬株式会社) 1994.09.27, 【0004】段落参照 (ファミリーなし)	10